

Урок химии в 8 классе

Учитель химии Ильина Л.И.
МБОУ «Ватинская ОСШ»

***Химии никоим образом
научиться
невозможно, не видав
самой практики и, не
принимаясь за
химические операции.***

(М.В. Ломоносов)

Проверка домашнего задания

- 1. Какие явления изучили на прошлом уроке?
- 2. Дать определение физическим явлениям.
- Приведите примеры физических явлений.

Тема урока:

«Признаки химических реакций».



Цель урока:

**Изучить признаки
химических реакций**









Они образовались в результате реакций между карбонатами озерной воды и кальцием из подземных источников. Продукт реакции- известняк



Инструктаж по технике безопасности.

- 1. При выполнении опытов следует соблюдать аккуратность.**
- 2. Нельзя брать вещества руками. Для этого есть пинцет или химическая ложка.**
- 3. Реактивы в пробирку следует наливать не более 1-2 мл.**
- 4. Пробирку с реагирующими веществами следует держать на уровне глаз, отвёрнутой от соседа.**
- 5.....**



Ãĩđáíèå ñåđû â èèñëĩđîåå.mp4

Реакцию с признаками выделения углекислого газа - CO_2 мы наблюдаем при брожении опары дрожжевого теста.



**Благодаря данной реакции изделия
из такого теста получаются
ПЫШНЫМИ
И ВКУСНЫМИ.**











Эмаль представляет собой белую жесткую массу, покрывающую поверхность зуба. Эмаль является самой прочной частью человеческого организма и на 95% состоит из минералов



Под действием
молочной кислоты,
образующейся в
ротовой полости,
растворение, а затем и
разрушение эмали
ускоряется! Поэтому
всегда после еды
необходимо чистить
зубы и язык, а также
полоскать рот.









Признаки химических реакций

- ▣ *Появление осадка;*
- ▣ *Выделение газа;*
- ▣ *Изменение цвета;*
- ▣ *Появление запаха*
- ▣ *Выделение тепла и света.*

Тест

ОТВЕТЫ:

1в, 2б, 3а, 4в, 5б

**Домашнее
задание:**

§26, упр.: № 1, 2 – домашний эксперимент, № 3,6 – ответить на вопросы; дополнительное задание № 5.
стр. -138-139.

Спасибо за урок!

